

..... : Nom
..... : Prénom
..... : Classe : 2/..... n

Contrôle N° 3 de physique et chimie
1^{eme} Semestre
Prof: HABIB ait abdelmoula

.....
20
...../2020/01
e scolaire : 2019-2020
Collège ELWIDANE

EXERCICE N°1 : (8 pts).

1. Répondre par vrai ou faux :

	faux	vrai
Le dioxygène est une matière synthétique qui n'existe pas dans la nature		
Les dérivés du pétrole sont des matériaux synthétiques		
Le dioxygène obtenu par photosynthèse est naturel		
On sépare les constituants du pétrole par distillation		
Les atomes qui constituent les réactifs et les produits sont différent		
La masse des réactifs diminue au cours des réactions chimiques		

2. Compléter les phrases par les termes suivantes : Molécules , butane, atomes , dioxygène ,l' eau, masse , dioxyde de carbone , naturel , égale ; synthétique

- La matièreexiste dans la nature
 - la matièreest fabriquée par l'homme par des réactions chimiques
 - La réaction chimique conserve la nature et le nombre des mais ne conserve pas les.....
 - Lors de la combustion complète du butane, il y a disparition de et de..... et il y a formation de.....et de
- a. Comme il y a conservation des atomes lors d'une transformation chimique ,il y a aussi conservation de , la masse des produits est exactement à celle des réactifs.

EXERCICE N°2 : (8 pts)

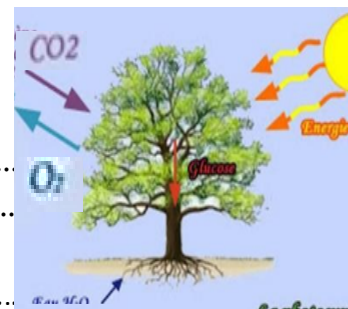
I. classer dans le tableaux les matières suivantes

le bois – aluminium –peinture- aspirine(medicament)- plastique – les pesticides – le lait

Matières synthétiques	Matières naturelles

II. La photosynthèse permet aux plantes d'utiliser l'énergie solaire afin de fabriquer glucose (C₆H₁₂O₆) et de dioxygène par réaction chimique en utilisant l'eau et le dioxyde de carbone

- a. déterminer les réactifs ?.....
- b. Quels sont les produits ?.....
- c. Écrivez et équilibrez l'équation de cette réaction



- d. Déterminer la masse de glucose produite si 100g de CO₂ Reagit avec 34.4g de l'eau pour former 78.7g de dioxygène et le glucose

EXERCICE N°3 : (4 pts)

équilibrer les équations chimiques suivantes :

$.. N_2 + .. H_2 \square .. NH_3$	$.. CH_4 + .. O_2 \square .. CO_2 + .. H_2O$
$... Fe_2O_3 + ... C \square ... CO + ... Fe$	$Al_2O_3 \square .. O_2 .. + .. Al$
$.. Cu + .. O_2 \square .. Cu_2O$	$.. C_4H_{10} + .. O_2 \square .. CO_2 + .. H_2O$
$.. Cl_2 + Fe \square FeCl_3$	$... Fe + ... O_2 \square ... Fe_3O_4$

